

10/540266

DOCKET NO.: 274296US0PCT

JC17 Rec'd PCT/PTO 23 JUN 2005

IN THE UNITED STATES PATENT AND TRADEMARK OFFICE

IN RE APPLICATION OF: Kazushi OSHINO, et al.

SERIAL NO.: NEW U.S. PCT APPLICATION

FILED: HEREWITH

INTERNATIONAL APPLICATION NO.: PCT/JP03/17044

INTERNATIONAL FILING DATE: December 26, 2003

FOR: ORAL PREPARATION SYSTEM

**REQUEST FOR PRIORITY UNDER 35 U.S.C. 119
AND THE INTERNATIONAL CONVENTION**

Commissioner for Patents
Alexandria, Virginia 22313

Sir:

In the matter of the above-identified application for patent, notice is hereby given that the applicant claims as priority:

<u>COUNTRY</u>	<u>APPLICATION NO</u>	<u>DAY/MONTH/YEAR</u>
Japan	2002-381820	27 December 2002
Japan	2003-327681	19 September 2003

Certified copies of the corresponding Convention application(s) were submitted to the International Bureau in PCT Application No. PCT/JP03/17044. Receipt of the certified copy(s) by the International Bureau in a timely manner under PCT Rule 17.1(a) has been acknowledged as evidenced by the attached PCT/IB/304.

Respectfully submitted,
OBLON, SPIVAK, McCLELLAND,
MAIER & NEUSTADT, P.C.

Surinder Sachar

Norman F. Oblon
Attorney of Record
Registration No. 24,618
Surinder Sachar
Registration No. 34,423

Customer Number

22850

(703) 413-3000
Fax No. (703) 413-2220
(OSMMN 08/03)

BEST AVAILABLE COPY

23 JUN 2005

10/540266

PCT/JP03/17044

日本国特許庁
JAPAN PATENT OFFICE

26.12.03

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されて
いる事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed
with this Office.

出願年月日
Date of Application:

2002年12月27日

REC'D 19 FEB 2004

出願番号
Application Number:

特願2002-381820

WIPO

PCT

[ST. 10/C]:

[JP2002-381820]

出願人
Applicant(s):

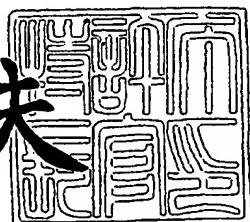
花王株式会社

PRIORITY
DOCUMENT
SUBMITTED OR TRANSMITTED IN
COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

2004年 2月 5日

特許庁長官
Commissioner,
Japan Patent Office

今井康夫



【書類名】 特許願
【整理番号】 021041
【提出日】 平成14年12月27日
【あて先】 特許庁長官殿
【国際特許分類】 A61K 7/16
【発明者】
【住所又は居所】 東京都墨田区文花 2-1-3 花王株式会社研究所内
【氏名】 押野 一志
【発明者】
【住所又は居所】 東京都墨田区文花 2-1-3 花王株式会社研究所内
【氏名】 山岸 敦
【発明者】
【住所又は居所】 東京都墨田区文花 2-1-3 花王株式会社研究所内
【氏名】 徳永 忠之
【発明者】
【住所又は居所】 和歌山県和歌山市湊 1334 花王株式会社研究所内
【氏名】 若狭 正信
【特許出願人】
【識別番号】 000000918
【氏名又は名称】 花王株式会社
【代理人】
【識別番号】 100104499
【弁理士】
【氏名又は名称】 岸本 達人
【電話番号】 03-5524-2323

【選任した代理人】**【識別番号】** 100108800**【弁理士】****【氏名又は名称】** 星野 哲郎**【電話番号】** 03-5524-2323**【選任した代理人】****【識別番号】** 100101203**【弁理士】****【氏名又は名称】** 山下 昭彦**【電話番号】** 03-5524-2323**【手数料の表示】****【予納台帳番号】** 131935**【納付金額】** 21,000円**【提出物件の目録】****【物件名】** 明細書 1**【物件名】** 図面 1**【物件名】** 要約書 1**【包括委任状番号】** 0209535**【プルーフの要否】** 要

【書類名】 明細書

【発明の名称】 口腔用組成物

【特許請求の範囲】

【請求項 1】 少なくとも次の組成物（A）と組成物（B）とを含む多組成物系であって、前記多組成物系には、更に次の成分（C）を含有する口腔用組成物。

(A) カルシウムイオン供給化合物及びモノフルオロリン酸イオン供給化合物を含有する第1組成物

(B) フッ素イオン供給化合物を含有する第2組成物

(C) ポリオールリン酸イオン供給化合物

【請求項 2】 前記成分（C）が配合された前記組成物（A）と前記組成物（B）とを混合するとき、又は前記組成物（A）と前記成分（C）が配合された前記組成物（B）とを混合するとき、又は前記組成物（A）と前記組成物（B）と前記成分（C）とを混合するとき、微粒子状フッ化カルシウムが生成される請求項1に記載の口腔用組成物。

【請求項 3】 前記微粒子状フッ化カルシウムの一次粒子が0.5～15nmである請求項2に記載の口腔用組成物。

【請求項 4】 前記組成物（A）と前記組成物（B）とが、非接触状態で容器に充填されているものである請求項1乃至3のいずれか1項に記載の口腔用組成物。

【請求項 5】 前記カルシウムイオンの供給化合物は、グリセロリン酸カルシウム、グルコース-1-リン酸カルシウム、グルコース-6-リン酸カルシウムから選ばれるポリオールリン酸カルシウムである請求項1乃至4のいずれか1項に記載の口腔用組成物。

【請求項 6】 前記ポリオールリン酸イオンの供給化合物は、グリセロリン酸カルシウム、グルコース-1-リン酸カルシウム、グルコース-6-リン酸カルシウムから選ばれるポリオールリン酸カルシウムである請求項1乃至5のいずれか1項に記載の口腔用組成物。

【発明の詳細な説明】

【0001】**【発明の属する技術分野】**

本発明は、微粒子状のフッ化カルシウムを効率的に歯に吸着させることで、歯の脱灰抑制効果や再石灰化促進効果に優れた口腔用組成物に関する。

【0002】**【従来の技術】**

歯のエナメル質は、ハイドロキシアパタイトを主成分とし、口中においては通常、リン酸イオンやカルシウムイオンの溶出（脱灰）と、リン酸カルシウムやハイドロキシアパタイトへの結晶化（再石灰化）が平衡状態にある。フッ素イオンは脱灰を抑制し、カルシウムイオンとリン酸イオンの供給・結晶化、すなわち、再石灰化を促進することにより、う蝕の発生が予防できる。従って、フッ素イオンとカルシウムイオンを口腔内に供給すると歯の再石灰化を促進させることができる。

【0003】

しかし、組成物に予めフッ素イオンとカルシウムイオンとを配合すると、組成物中でフッ化カルシウムが析出してしまう。このように予め生成したフッ化カルシウムは粉末状（平均粒子径：数 μm ）のものであり、これを口腔内に供給しても、粒子径が大きすぎるため、ほとんど歯には吸着されず、歯の再石灰化促進効果はほとんど認められない。

【0004】

かかる観点から、カルシウムイオン源とフッ素イオン源とを別の組成物とし、口腔内で又は口腔への適用直前に当該2つの組成物を混合することにより、口腔内でフッ化カルシウムを生成させる形態の口腔用剤が提案されている。例えば、カルシウムイオン源とフッ素イオン源とカルシウム金属イオン封鎖剤を含有する口腔衛生用製品（特許文献1、特許文献2）がある。しかし、この口腔用剤においては、カルシウム金属イオン封鎖剤が含まれているため、前記金属イオン封鎖剤によって歯へのフッ素吸着がかえって阻害されるという問題がある。

【0005】

また、予め生成したフッ化カルシウムをコロイド状にして配合した組成物も提

案されている（特許文献3）が、保存期間が長くなるとコロイドの安定性が低下するという問題があり、フッ化カルシウムの微粒子を歯牙の表面に吸着させるとに充分な効果が得られていない。

【0006】

また、特許文献4には、フッ化カルシウムが急速に析出されることが可能であることが開示されている。しかし、この場合、析出後のフッ化カルシウム微粒子（一次粒子）はその凝集速度の制御ができないため、一次粒子の形成後自己凝集が急速に進行し二次粒子が形成される。このように形成されたフッ化カルシウムの二次粒子は、粒子径が大きく成長しすぎて歯への吸着量が低下してしまうという問題があった。

ここで、一次粒子は、フッ素イオンとカルシウムイオンによって形成されたフッ化カルシウムの結晶子である。二次粒子は、前記一次粒子が凝集して（例えば、自己凝集など）形成された粒子である。

【0007】

さらに、特許文献2には、歯磨き粉及びゲルにおけるフッ化カルシウム形成を制御することが開示されている。すなわち、フッ化カルシウムの形成を制御するために、カルシウムイオンとフッ素イオンとの混合後少なくとも約5秒までフッ化カルシウムの沈殿を遅延させるフッ化カルシウム阻害剤を配合することが提案されている。このフッ化カルシウム阻害剤が配合された結果、フッ化カルシウムの凝集（二次粒子の形成）の遅延を達成することができたが、前記阻害剤の存在がフッ化カルシウムの生成反応（一次粒子の形成）をも阻害てしまい、一次粒子としてのフッ化カルシウムの生成量が低減する問題があった。

【0008】

従って、より効率のよい再石灰化の促進を実現するためには、フッ化カルシウムの生成（一次粒子の形成）には影響することなく、かつ、フッ化カルシウムの凝集（二次粒子の形成）速度を制御することができるものが望まれる。

【0009】

【特許文献1】

特開昭58-219107号公報

【特許文献2】

特表平10-511956号公報

【特許文献3】

特公平6-37382号公報

【特許文献4】

特許第20170804号公報

【0010】**【発明が解決しようとする課題】**

本発明の目的は、より多くのフッ化カルシウムの一次粒子を形成することができ、かつ、フッ化カルシウムの凝集（二次粒子の形成）速度を制御することができ、より多くの微粒子状のフッ化カルシウムを歯などに吸着させやすくすることにより、歯の脱灰抑制効果や再石灰化促進効果に優れた口腔用組成物を提供することにある。

【0011】**【課題を解決するための手段】**

本発明者らは、ポリオールリン酸イオンは、フッ化カルシウムの一次粒子を小さくし、更に一次粒子の凝集（二次粒子の形成）を抑制することにより、フッ化カルシウムの二次粒子の粒子径を制御する効果があることを発見し、本発明を完成了。

すなわち、本発明者らは、(A) カルシウムイオン供給化合物及びモノフルオロリン酸イオン供給化合物を含有する第1組成物と、(B) フッ素イオン供給化合物を含有する第2組成物とを含む多組成物系に、(C) ポリオールリン酸イオン供給化合物を含有する口腔用組成物を用いることにより、一次粒子の形成が促進され、かつ、二次粒子の形成を制御できる歯の脱灰抑制効果や再石灰化促進効果に優れた口腔用組成物を得ることができた。

【0012】

また、前記成分(C)が配合された前記組成物(A)と前記組成物(B)とを混合するとき、又は前記組成物(A)と前記成分(C)が配合された前記組成物(B)とを混合するとき、又は前記組成物(A)と前記組成物(B)と前記成分

(C)とを混合するとき、速やかに微粒子状フッ化カルシウム（一次粒子）が生成されることを可能にした。

前記微粒子状フッ化カルシウムの一次粒子は、0.3～15nmであり、好ましくは0.3～12nmであり、特に好ましくは0.3nm～9nmである。

【0013】

本発明に係る口腔用組成物を用いると、より多くのフッ化カルシウムの一次粒子を形成させることができ一方、フッ化カルシウムの凝集（二次粒子の形成）速度を制御することができる。その結果、より多くの微粒子状のフッ化カルシウムを歯などに吸着させやすくすることができ、口腔内の歯表面などへの吸着性に優れ、歯の脱灰抑制効果や歯の再石灰化促進効果に優れた口腔用組成物が得られる。

【0014】

【発明の実施の形態】

本発明に係る組成物（A）に用いられるカルシウムイオン供給化合物としては、例えば、ポリオールリン酸カルシウム、水酸化カルシウム、塩化カルシウム、酢酸カルシウム、ギ酸カルシウム、乳酸カルシウム、硝酸カルシウム、グルコン酸カルシウム、安息香酸カルシウム、イソ酪酸カルシウム、プロピオン酸カルシウム、サリチル酸カルシウム、炭酸カルシウム、リン酸水素カルシウム、リン酸カルシウム、ハイドロキシアパタイト及びそれらの混合物が挙げられる。ポリオールリン酸カルシウムとしては、例えば、グリセロリン酸カルシウム、グルコース-1-リン酸カルシウム、グルコース-6-リン酸カルシウムなどが挙げられる。また、味のよい観点から、好ましいカルシウムイオン供給化合物として乳酸カルシウムやグリセロリン酸カルシウムなどが挙げられる。

【0015】

前記組成物（A）中のカルシウムイオン供給化合物は、口腔内で効率的にフッ化カルシウムを生成させる点から、組成物（A）中にカルシウムイオンを10～16000ppm、より好ましくは50～12000ppm、特に200～8000ppm供給することが好ましい。カルシウムイオン供給量が10ppm未満の場合は、口腔内でフッ化カルシウム微粒子の生成量が不十分である。カルシウムイオン濃度をこの範囲になるように

するには、イオン化するカルシウムイオン供給化合物を用いる必要がある。組成物（A）と組成物（B）の使用量を同量とした場合には、組成物（A）中にこれらのカルシウムイオン供給化合物を $0.25\sim400\mu\text{mol/g}$ 、更に $1.25\sim300\mu\text{mol/g}$ 、特に $5\sim200\mu\text{mol/g}$ 含有させるのが好ましい。

【0016】

組成物（B）に用いられるフッ素イオン供給化合物としては、例えば、フッ化ナトリウム、フッ化第一スズ、フッ化カリウム、フッ化亜鉛、フッ化ベタイン、フッ化第一スズアラニン、フルオロケイ酸ナトリウム、フッ化ヘキシリルアミン及びそれらの混合物が挙げられる。好ましいフッ素イオン供給化合物は、フッ化ナトリウム又はフッ化第一スズである。

【0017】

組成物（B）中のフッ素イオン供給化合物は、口腔内で効率的にフッ化カルシウムを生成させる点から、組成物（B）中にフッ素イオンを $5\sim4000\text{ppm}$ 、更に $25\sim2000\text{ppm}$ 、特に $100\sim1000\text{ppm}$ 供給することが好ましい。フッ素イオン濃度をこの範囲になるようにするには、例えば、組成物（A）と（B）の使用量を同量とした場合には、組成物（B）中にこれらのフッ素イオン供給化合物を $0.065\sim210\mu\text{mol/g}$ 、更に $0.325\sim158\mu\text{mol/g}$ 、特に $2.6\sim105\mu\text{mol/g}$ 含有させるのが好ましい。

【0018】

カルシウムイオンとフッ素イオンは $1:2$ （モル比）で反応してフッ化カルシウムを生成する。本発明の口腔用組成物におけるカルシウムイオン供給化合物（カルシウム換算）とフッ素イオン供給化合物（フッ素換算）の含量比（モル比）は、使用時に効率的にフッ化カルシウムを生成させる観点から、 $1:8\sim4:1$ が好ましく、特に $1:4\sim2:1$ が好ましい。

【0019】

組成物（A）に用いられるモノフルオロリン酸イオン供給化合物としては、モノフルオロリン酸ナトリウム、モノフルオロリン酸カリウム、モノフルオロリン酸マグネシウム、モノフルオロリン酸カルシウム等があげられるが、モノフルオロリン酸ナトリウムが好ましい。モノフルオロリン酸イオンは、口腔内、特に歯

垢などに残留し、唾液や歯垢中のホスファターゼなどで徐々に分解され、持続的にフッ素イオンを歯に供給する。組成物（A）中のモノフルオロリン酸イオンの含有量は $0.065\sim210\mu\text{mol/g}$ 、更に $0.325\sim158\mu\text{mol/g}$ 、特に $2.6\sim105\mu\text{mol/g}$ が好ましい。

【0020】

成分（C）として用いられるポリオールリン酸イオン供給化合物としては、例えば、分子内に1個またはそれ以上のリン酸基を有する炭素数3～10の単糖、並びにそれらが2～6個結合したオリゴ糖、並びに炭素数3～10の多価アルコールがあげられる。具体的には、グリセロリン酸、グリセリルアルデヒド-3-リン酸、エリスロース-4-リン酸、リボース-5-リン酸、グルコース-1-リン酸、グルコース-6-リン酸、イノシトールモノリン酸、イノシトールヘキサリン酸、フルクトース-1-リン酸、フルクトース-6-リン酸、フルクトース-1,6-ジリン酸、アスコルビン酸-2-リン酸、リン酸化マルトトリオース、リン酸化マルトテトラオース及びこれらのナトリウム、カリウム、カルシウム、マグネシウムなどの塩があげられる。中でも、グリセロリン酸、グルコース-1-リン酸、グルコース-6-リン酸のナトリウム塩やカルシウム塩が好ましい。前述したように、グリセロリン酸カルシウム、グルコース-1-リン酸カルシウム、グルコース-6-リン酸カルシウムなどのポリオールリン酸カルシウムとして含有させる場合は、カルシウムイオン供給化合物としても用いることができる。

【0021】

ポリオールリン酸イオン供給化合物（C）は、上記組成物（A）及び上記組成物（B）のいずれか一方又は両方に含有されていても良いし、組成物（A）及び組成物（B）とは別個に第三の成分として又は第三の組成物に含まれる一成分として存在していても良い。

【0022】

本発明の口腔用組成物には、使用時の混合物中濃度として10～70質量%の糖アルコールを含有させることが好ましい。ここで、糖アルコールとしては、例えば、ラクチトール、イソマルチトール、マルトトリイトール、イソマルトトリイトール、パニトール、イソマルトライトール、エリスリトール、アラピトール

、リビトール、キシリトール、ソルビトール、マンニトール、マルチトール等が挙げられる。かかる糖アルコールはD体、L体のいずれであってもよく、またその混合物であってもよい。

【0023】

また、これらの糖アルコール中には、キシリトールを含有するのが好ましく、当該糖アルコール中のキシリトール濃度は、好ましくは1~40質量%、更に好ましくは2~20質量%である。

【0024】

本発明の口腔用組成物は、組成物（A）と組成物（B）とが非接触状態で容器に充填され、口腔内で又は口腔内導入直前に混合されるものである。

組成物（A）と組成物（B）とを予め混合すると、前記口腔用組成物の保存中にフッ化カルシウムが凝集して粒子径が大きく成長しすぎて析出してしまい、歯などへの吸着がしにくくなり、歯の脱灰抑制効果や再石灰化促進効果が低下してしまう傾向がある。

そこで本発明においては、組成物（A）と組成物（B）とを使用時又は使用直前まで非接触状態で保存する多組成物系の形態をとる。

【0025】

組成物（A）と組成物（B）とをそれぞれ別個の容器に充填してもよく、また組成物（A）と組成物（B）が非接触状態で一の容器に充填されていてよい。非接触状態で充填するための容器としては、例えば、チューブ内に隔壁を設けたもの、チューブ内にチューブを挿入したもの、別々のチューブを口部で一緒になるように接合したもの等が挙げられる。

【0026】

本発明においては、口腔用組成物に一般に用いられるアニオン界面活性剤、例えばラウリル硫酸ナトリウム等のアルキル硫酸エステル塩、N-アシルサルコシンエート塩等のN-アシルアミノ酸塩等を含有してもよい。また、口腔用組成物に一般的に用いられている、無水ケイ酸、リン酸水素カルシウム、炭酸カルシウム等の研磨剤、グリセリン、ポリエチレングリコール等の湿潤剤、発泡剤、カルボキシメチルセルロースナトリウム、カラギーナン等の粘結剤、サッカリンナトリ

ウム等の甘味剤、着色剤、パラオキシ安息香酸メチル等の保存剤、塩化ベンゼトニウム、トリクロサン、イソプロピルメチルフェノール等の殺菌剤、 β -グリチルレチン酸、トコフェロール等の抗炎症剤、香料等を添加することができる。これらの成分は、組成物（A）及び組成物（B）の両方に配合してもよいし、いずれか一方に配合してもよい。

【0027】

本発明の口腔用組成物は、粉歯磨剤、潤性歯磨剤、練り歯磨剤、液状歯磨剤、洗口剤等として用いることができる。

【0028】

【実施例】

1. 洗口液

(1) 洗口液の調製

表1の組成に従い、それぞれ組成物（A）及び組成物（B）の二剤を調製し、各々等量で隔離された容器に充填した。

【0029】

(2) 測定方法

a. ハイドロキシアパタイト（H A P）への微粒子の吸着状態観察

表1に示されたそれぞれの実施例又は比較例の組成物A、組成物Bを等量で混合し、10gのH A P粉末（和光純薬）をそれぞれ前記混合液に3分間処理し、その後、イオン交換水で洗浄し、真空乾燥して粉末を得た。得られたH A P粉末へのフッ化カルシウムの吸着状態を走査型電子顕微鏡（S E M）で観察した。

H A P粉末へフッ化カルシウムがよく吸着されているものを「○」、やや吸着されているものを「△」、ほとんど吸着されていないものを「×」とした。

【0030】

【表1】

表1

組成物 (質量%)	実施例 1		実施例 2		比較例 1		比較例 2		比較例 3	
	A	B	A	B	A	B	A	B	A	B
グリセロリン酸カルシウム	1	-	0.5	-	-	-	1	-	-	-
乳酸カルシウム	-	-	0.5	-	1	-	-	-	-	-
モノフルオロリン酸ナトリウム	0.7	-	0.7	-	-	-	-	-	0.7	-
フッ化ナトリウム	-	0.2	-	0.2	-	0.2	-	0.2	-	0.2
精製水	パラソス	パラソス								
合計	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
微粒子の吸着状態	○	○	○	△	△	△	△	△	×	×
フッ素吸着量 (mg/m ²)	33	28	20	20	14	14	14	14	2	2

【0031】

b. HAPペレットへのフッ素吸着量の定量

HAPペレットを、それぞれ1.0m lの組成物Aで30秒間処理し、次に1.0m lの組成物Bで30秒間処理する。この処理を交互に3分間行った。このような処理によって、HAPペレット表面に吸着したフッ化カルシウム微粒子を塩酸で抽出し、HAPペレット表面に吸着したフッ素を、フッ素イオン電極(inplus-Fluoride(ORION社製)を用い、イオンアナライザー(Expandable ionAnalyzer EA 940(ORION社製))を使用して、定量した。

【0032】

c. 電位差滴定

HAP粉末(対照区)および表1に示す実施例1及び比較例1の組成物で処理したHAP粉末のそれぞれについて、0.1g精秤し、イオン交換水4.0m l添加し懸濁スラリーを調製した。京都電子工業製自動電位差滴定装置AT-300を用いてスターラー攪拌を行いながら、0.1N-塩酸を懸濁スラリーに0.5m lずつ滴下し、滴下後5分毎にpHを測定し、滴定曲線を得た。

【0033】

d. フッ化カルシウム一次粒子のサイズの測定

HAP粉末および表1に示す実施例1及び比較例1の組成物で処理したHAP粉末試料を粉末X線回折法で(装置：理学電機 RINT2500VPC、Cu:K α 、40kV, 120mA、発散スリット1°、発散縦制限スリット10mm、散乱スリット1.25mm、受光スリット0.3mm、スキャンスピード1.000°/min)、2θを2.5~75°の範囲で測定した。

【0034】

(3) 結果

a. HAPペレットへのフッ素吸着量及び吸着状態

表1に示されたように、実施例1のグリセロリン酸カルシウム及びモノフルオロリン酸ナトリウムからなる組成物Aとフッ化ナトリウム配合の組成物Bの交互処理したHAPペレットへのフッ素吸着量は33mg/m²であった。

【0035】

つまり、実施例1の場合は、グリセロリン酸カルシウムの存在により、モノフルオロリン酸ナトリウムによって形成されたフッ化カルシウム微粒子(一次粒子

) から二次粒子への形成が抑制され、その結果、一次粒子の状態にあるフッ化カルシウム微粒子が効果的にH A Pペレットに吸着できたため、H A Pペレットへのフッ素吸着量が 33m g/m^2 であった。

【0036】

また、実施例2の組成物Aがグリセロリン酸カルシウム及び乳酸カルシウムである場合、組成物A、組成物Bの交互処理によるH A Pペレットへのフッ素吸着量は 28m g/m^2 であった。

フッ化カルシウムの吸着状態については、実施例1、実施例2共にS E Mの観察において、よく吸着されたことが確認できた「○」(表1)。

【0037】

これに対し、比較例1のA剤が乳酸カルシウムである場合、組成物A、組成物Bの交互処理によるH A Pペレットへのフッ素吸着量は 20m g/m^2 であった。

【0038】

ここで、実施例2の組成物Aには、乳酸カルシウム0.5質量%しか配合されていないのに、H A Pペレットへのフッ素吸着量が 28m g/m^2 であるのに対し、1質量%の乳酸カルシウムが配合されている比較例1の組成物Aと組成物Bの交互処理によるH A Pペレットへのフッ素吸着量が逆に 20m g/m^2 であって、実施例2の場合より吸着量が低い値であった。

【0039】

これは、実施例2の場合、組成物Aの乳酸カルシウムと組成物Bのフッ化ナトリウムによって形成されたフッ化カルシウム微粒子(一次粒子)が、0.5質量%グリセロリン酸の配合により、二次粒子の形成が抑制されたからである。グリセロリン酸の二次粒子の形成の抑制効果により、一次粒子であるフッ化カルシウム微粒子が大量に存在する状態になり、これらの微粒子(一次粒子)が効率よくH A Pペレットに吸着し、その結果、フッ素吸着量が 28m g/m^2 という高い値を得ることができた。

【0040】

これに対し、比較例1の場合、組成物Aが乳酸カルシウムのみであり、組成物Aの乳酸カルシウムと組成物Bのフッ化ナトリウムとが交互に処理されると、フ

ッ化カルシウム微粒子（一次粒子）が形成され、その後、凝集が進行し粒子径の大きい二次粒子が抑制されることなく速やかに形成され、このような粒子径の大きい二次粒子は、H A Pペレットへの吸着効率が悪くなり、その結果、フッ素吸着量が 20mg/m^2 となり、実施例2より低い値となったものである。

【0041】

また、比較例2のように、グリセロリン酸カルシウムのみの組成物Aとフッ化ナトリウムが配合される組成物Bとを交互処理した場合、フッ化カルシウムの一次微粒子の形成が遅く（図1）、その結果、H A Pペレットへのフッ素吸着量が 14mg/m^2 となった。

【0042】

比較例3のモノフルオロリン酸ナトリウムのみである組成物Aとフッ化ナトリウムが配合される組成物Bの交互処理した場合、フッ化カルシウムの一次微粒子は形成されていることが認められなかった。

また、比較例1、比較例2のフッ化カルシウムの吸着状態は、表1のとおり、SEMの観察ではやや吸着され（「△」）、比較例3の場合は、ほとんど吸着されていない（「×」）状態が確認できた。

【0043】

b. フッ化カルシウム微粒子のH A P粉末への吸着状態

図2に実施例1の組成物A,Bで処理したフッ化カルシウム微粒子の吸着状態がわかるH A P粉末のSEM写真を示した。図2から、棒状のH A P粉末に小さい顆粒であるが吸着されていることが確認できる。これは、フッ化カルシウム微粒子（主に二次粒子）である。

【0044】

図3は、比較例1の組成物A, Bで処理したH A P粉末のフッ化カルシウム微粒子の吸着状態を示すものである。図3から、棒状のH A P粉末に実施例1（図2）より大きい二次粒子が確認できる。サイズの大きい二次粒子は、グリセロリン酸が配合されていないため、2次凝集が制御される（遅らせられる）ことなく急速に進行することによるものである。

【0045】

図4は比較例3の組成物A、Bで処理したHAP粉末のフッ化カルシウム微粒子の吸着状態を示すものである。図4に示すとおり、比較例3のHAP粉末にはフッ化カルシウム微粒子がほとんど認められない。モノフルオロリン酸ナトリウムのみ配合（表1）の組成物Aとフッ化ナトリウムが配合される組成物Bの交互処理した場合、フッ化カルシウム微粒子がほとんど形成されないからである。

【0046】

c. 組成物Aと組成物B混合後の濁度の変化

図1に組成物A,Bの2剤混合後の濁度の変化を示した。ここで、濁度（600nmの吸光度）はフッ化カルシウム微粒子（二次粒子）の形成状態を反映している。図1に示したとおり、実施例1の場合、組成物Aと組成物Bとの混合直後に吸光度が急上昇してから徐々に低下することを示している。これは、フッ化カルシウム微粒子が急速に形成された後、粒子径が制御されていることを意味する。

【0047】

これに対し、比較例1の組成物Aと組成物B混合後の濁度は、混合直後の10秒間、時間の経過と共に吸光度が上昇する傾向を示す。これは、通常のフッ化カルシウム微粒子の形成挙動が示されたものである。さらに、比較例2（特許文献2の組成物）の組成物Aと組成物Bの混合後約10秒間は吸光度の上昇がほとんど認められず、これはフッ化カルシウム微粒子の形成が阻害されること意味する。

【0048】

d. フッ化カルシウム一次粒子（結晶子）径のX線回折による解析

CaF_2 (PDF# 35-0816)の回折ピーク $d=3.1546(111)$ 、 $d=2.7314(200)$ 、 $d=1.9316(220)$ のピークにて CaF_2 の存在を確認することができた。図5に $d=3.1546$ 付近のみのスペクトルを示した。最もヒドロキシアパタイトのピークと重なることなく分離が容易である CaF_2 の $d=3.1546(111)$ の部分に着目し、各種処理したHAP粉の回折ピークと未処理HAP粉（対照区）の回折ピーク強度を $2\theta=26.0^\circ \sim 31.0^\circ$ の範囲において、それぞれ差分をとり CaF_2 のみのピークを分離した（図5のS1、S2）。この分離ピーク（ CaF_2 ）の回折角、半値幅（ピーク高さの1/2における幅）を用いてScherrer式（ $D=K\lambda/(B \cdot \cos \theta)$ ）により結晶子サイズ（Å）を計

算した。ここで、係数K=0.9、 $\text{CuK}\alpha$ $\lambda=1.54056\text{\AA}$ 、B：ピーク半値幅（ピーク高さの1/2における幅（rad））、 θ ：回折角（ピーケトップ位置）である。

その結果、実施例1の結晶子のサイズ（粒子径）は4nmで、比較例1の結晶子の粒子径は13nmであった。

【0049】

e. 脱灰抑制効果

図6に電位差滴定結果を示した。歯からリン酸イオンやカルシウムイオンが溶出（脱灰）した場合、溶液中にリン酸イオンやカルシウムイオンの濃度が高くなり、塩酸の添加に対するpHの変化が小さくなる。歯からリン酸イオンやカルシウムイオンの溶出が抑制される場合は、溶液中にリン酸イオンやカルシウムイオンの濃度が低く、溶液のpH値が塩酸の添加により大きく変化することになる。洗口液の脱灰抑制効果の評価はこの原理を利用したものである。

図6に示すように、無処理のHAP粉末はpH約5.5以下で溶解していたが、実施例1はpH約4.5以下で溶解、比較例1はpH約5.1以下で溶解していた。これは、実施例1の組成物の処理は比較例1よりも脱灰抑制効果が高いことを意味する。

【0050】

2. 歯磨剤

(1) 歯磨剤の調製

表2及び表3の組成に従い、それぞれ組成物(A)及び組成物(B)の二剤を調製し、チューブ内に隔壁を設けた歯磨容器に、各々等量充填した。

【0051】

【表2】

表2

組成物（A）	(質量%)
モノフルオロリン酸ナトリウム	0.72
グリセロリン酸カルシウム	1
ソルビット液(70重量%液)	40
炭酸カルシウム(平均粒径150μm)	15
ポリエチレンギリコール600	4
クエン酸	0.1
サッカリンナトリウム	0.1
ラウリル硫酸ナトリウム	1.2
無水ケイ酸	7
カルボキシメチルセルロースナトリウム	1
香料	1
精製水	バランス
合計	100

【0052】

【表3】

表3

組成物（B）	(質量%)
フッ化ナトリウム	0.21
キシリトール	9
ソルビット液(70重量%液)	32
ポリエチレンギリコール600	4
サッカリンナトリウム	0.1
ラウリル硫酸ナトリウム	1.2
無水ケイ酸	20
カルボキシメチルセルロースナトリウム	1.5
香料	1
精製水	バランス
合計	100

【0053】

グリセロリン酸カルシウムとモノフルオロリン酸ナトリウムとを含有する組成物（A）の歯磨剤（比較例4）、フッ化ナトリウムを含有する組成物（B）の歯磨剤（比較例5）、これらの2つの組成物からなる二剤型の歯磨剤（実施例3）を用いて、口腔内での歯の再石灰化試験を行った。

【0054】

(2) 口腔用組成物の評価

A. 材料および方法

(1) 脱灰歯の調製

被検歯として抜去したヒト臼歯を用いた。3×3mmのウインドウを形成した被検歯エナメル質切片をpH4.5の0.1M乳酸緩衝液に37℃、3日間浸漬し、人工的な表層下脱灰病変を形成させた。

【0055】

(2) ヒト口腔内における歯の再石灰化処理

30～40歳の健常な成人10名の被験者の口腔内に、下顎頬側歯列弓に適合したレジン製スティントを用いて前記脱灰歯を固定した。

(i) 歯の再石灰化処理に用いた歯磨剤

歯の再石灰化処理に用いた歯磨剤は、次のとおりである。比較例4の歯磨剤は、表2の組成物(A)のみを充填した歯磨剤を用いた。比較例5の歯磨剤は、表3の組成物(B)のみを充填した歯磨剤を用いた。実施例3の歯磨剤は、前記組成物(A)及び組成物(B)をそれぞれ離隔された二層式の一体型容器に1:1に充填した二剤型歯磨剤を用いた。

【0056】

(ii) 歯磨剤の使用方法

比較例4、比較例5、実施例3の歯磨剤をそれぞれ被験者に使用させた。

図7に示したとおり、被験者の口腔に24日間前記スティントを装着し、それぞれ前記歯磨剤を1日3回通常通り使用させた。その後、口腔内からスティントを外し、試料切片を取り外した。同一被験者で、上記の方法に従い、24日間を1サイクルとして、3サイクルを繰り返し行った。

【0057】

(3) Contact Microradiogram(CMR)による歯の再石灰化測定

再石灰化処理後、各試料切片を切断し、厚さ約150μmの研磨切片を作製しCMRを撮影した。得られたCMR像(軟X線写真)を画像解析し、ミネラル喪失量(ΔZ)を測定した。ここで、 ΔZ は脱灰部位の濃度と表層からの脱灰深さの積(vol%·μm)である。

また、各歯磨剤使用群のミネラル回復率(%)は、次式により求めた。

$$(脱灰初期\Delta Z - 再石灰化処理後\Delta Z) / 脱灰初期\Delta Z \times 100$$

ミネラル回復率(%)の値が高いほど再石灰化されたことを意味する。

【0058】**B. 結果**

図8 (a) に歯の断面を撮影したマイクロX線写真を示している。図8 (a) から歯の表面とエナメル質の深部との間にグレーになっている部分が認められる。前記グレーの部分は色調が淡いほど歯のミネラル回復状態がよいことを意味する。図8 (a) から実施例3のグレー部分の色調が最も淡いことが確認できる。これは、比較例4、5に対して、実施例3の再石灰化効果が最も高いことを意味する。

【0059】

図8 (b) に示すとおり、前記比較例4、比較例5、実施例3いずれの歯磨剤使用群も、初期の脱灰歯に比べ有意に ΔZ の減少（再石灰化の進行）が認められた。 ΔZ から計算したミネラル回復率は、比較例4の歯磨剤使用群22%、比較例5の歯磨剤使用群12%であり、実施例3の歯磨剤使用群41%であり、実施例3の歯磨剤使用群に用いられる本発明に係る口腔用組成物の再石灰化促進効果が最も高いことが認められた。

【0060】**【発明の効果】**

本発明の口腔用組成物を用いれば、フッ化カルシウムの粒子径を制御することにより、効率的に歯にフッ素とカルシウムを吸着させることができ、優れた歯の脱灰抑制効果や再石灰化促進効果が得られる。

【図面の簡単な説明】

【図1】 本発明の実施例と比較例の組成物A、Bの2剤混合後の溶液の濁度の変化を示した図である。

【図2】 本発明の実施例1のHAP粉末への吸着状態を示した図である。

【図3】 本発明の比較例1のHAP粉末への吸着状態を示した図である。

【図4】 本発明の比較例3のHAP粉末への吸着状態を示した図である。

【図5】 フッ化カルシウム一次粒子（結晶子）の大きさをX線回折による測定結果を示した図である。

【図6】 本発明の実施例と比較例のHAPの滴定によるpHの変化を示し

た図である。

【図7】 初期う蝕切片の装着状態を示した図である。

【図8】 (a) 歯の断面を撮影したマイクロX線写真である。

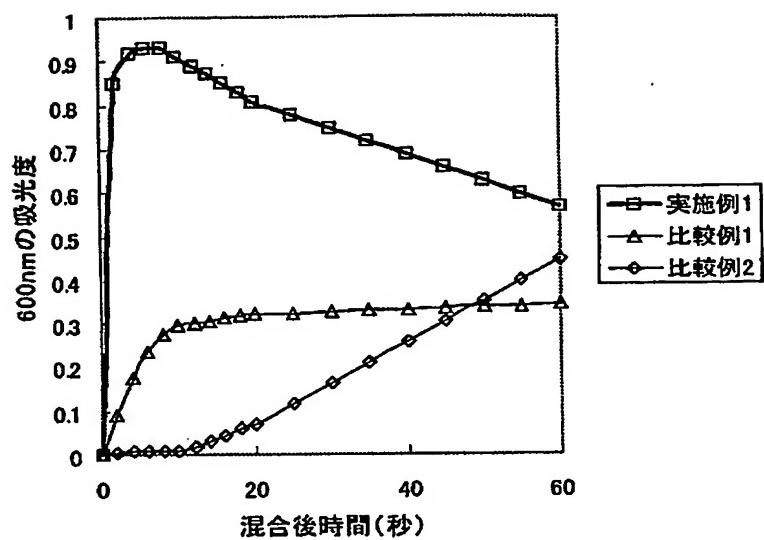
(b) 本発明の実施例と比較例のミネラル回復率を示した図である。

【書類名】

図面

【図1】

2剤混合後の濁度変化



【図2】



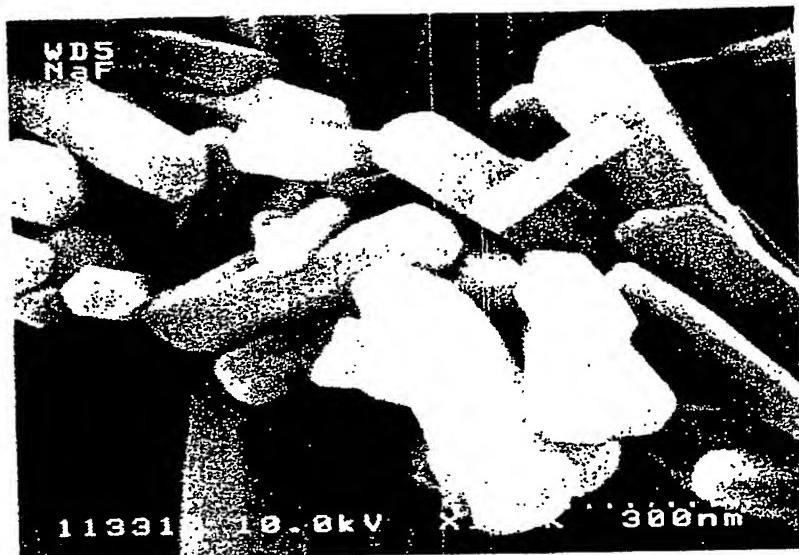
実施例1

【図3】



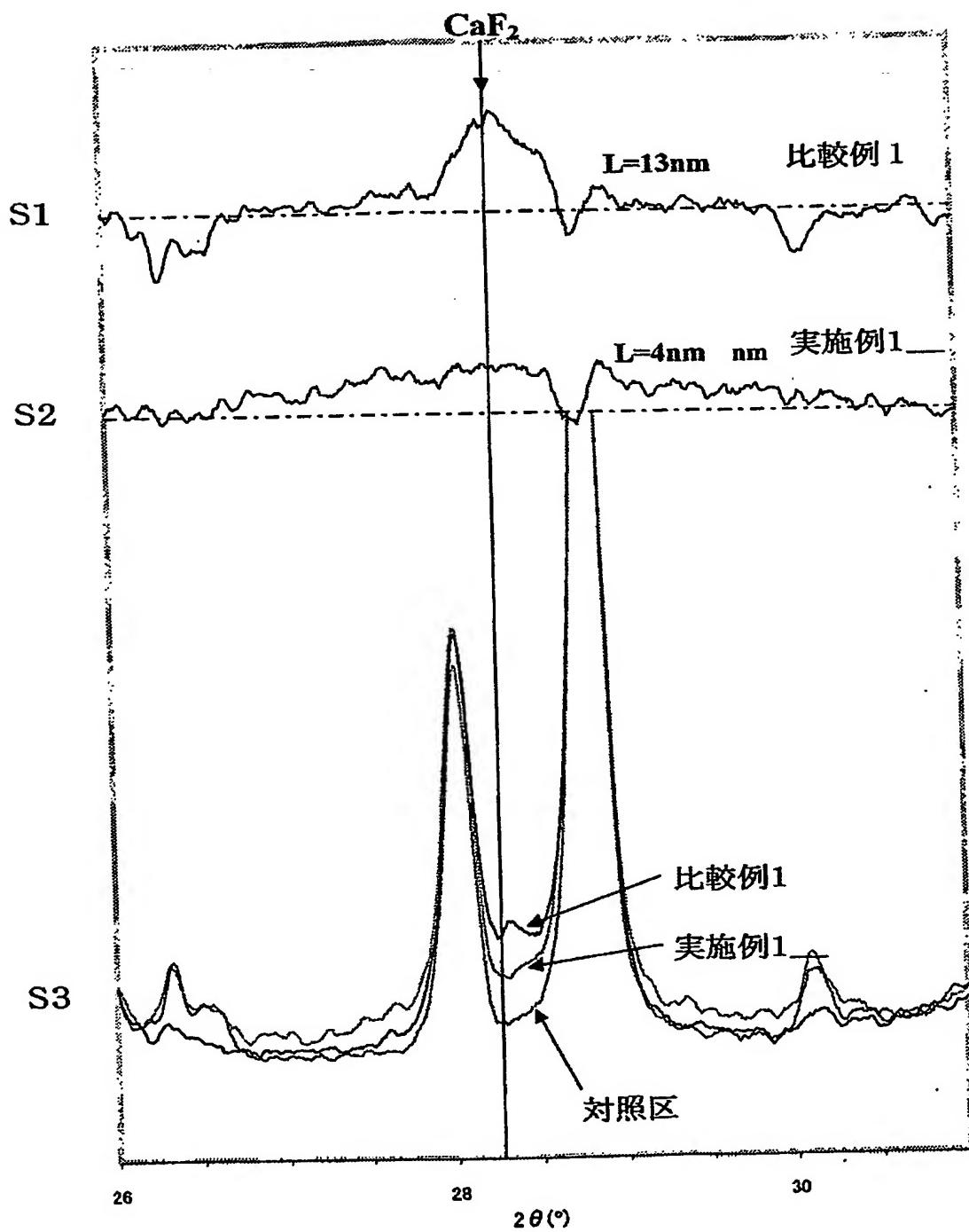
比較例1

【図4】



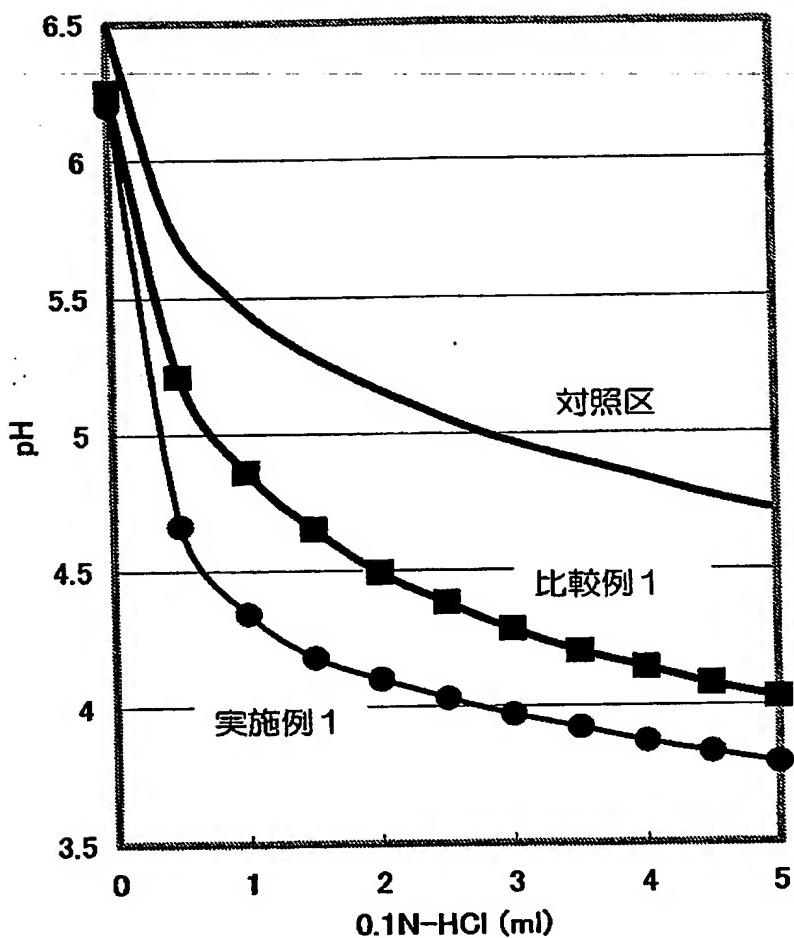
比較例3

【図 5】



【図6】

HAPの滴定曲線

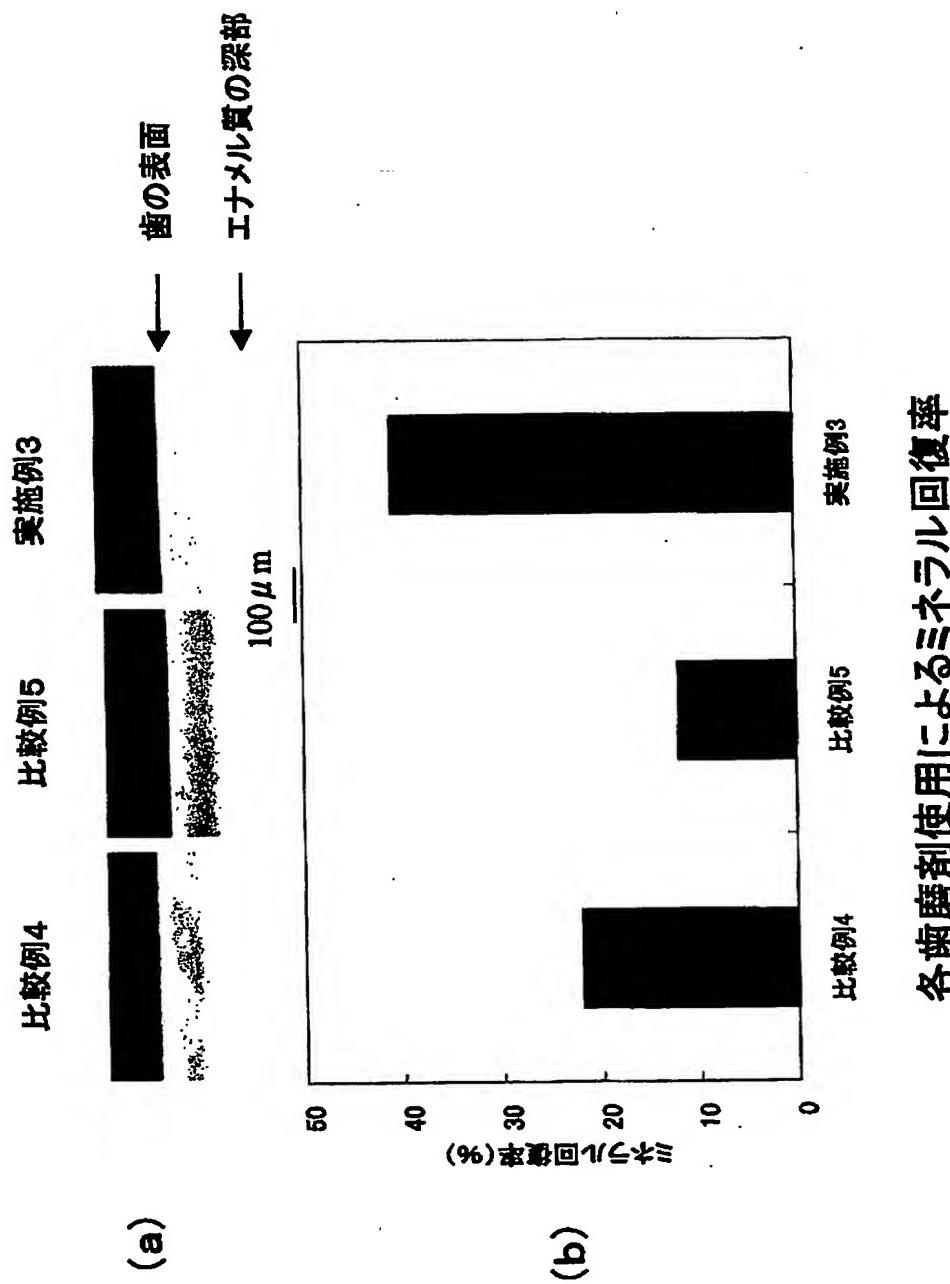


【図7】



初期う蝕切片の装着状態

【図8】



【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 フッ化カルシウムの粒子径を制御して効率的に歯にフッ素とカルシウムを吸着させることができ、優れた歯の脱灰抑制効果や再石灰化促進効果が得られる口腔用組成物を提供する。

【解決手段】 少なくとも次のカルシウムイオン供給化合物及びモノフルオロリン酸イオン供給化合物を含有する組成物（A）と、フッ素イオン供給化合物を含有する組成物（B）とを含む多組成物系であって、前記多組成物系には、さらにポリオールリン酸イオン供給化合物を含有する口腔用組成物。

【選択図】 図1

特願 2002-381820

出願人履歴情報

識別番号 [000000918]

1. 変更年月日 1990年 8月24日

[変更理由]

新規登録

住所 東京都中央区日本橋茅場町1丁目14番10号
氏名 花王株式会社

**This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning
Operations and is not part of the Official Record**

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

- BLACK BORDERS**
- IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES**
- FADED TEXT OR DRAWING**
- BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING**
- SKEWED/SLANTED IMAGES**
- COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS**
- GRAY SCALE DOCUMENTS**
- LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT**
- REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY**
- OTHER:** _____

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.